

# ОБЩАЯ ФАРМАКОПЕЙНАЯ СТАТЬЯ

ОФС.1.2.2.2.0002

## АММОНИЙ

*Если иное не указано, используют метод 1.*

### МЕТОД 1

Указанный в фармакопейной статье раствор помещают в пробирку или растворяют в пробирке указанную навеску испытуемого образца в 14 мл *воды Р*. При необходимости подщелачивают *натрия гидроксида раствором разбавленным Р*, доводят объём раствора *водой Р* до 15 мл, прибавляют 0,3 мл *калия тетрайодомеркурата щелочного раствора Р* и закрывают пробирку.

Готовят раствор сравнения, путём смешивания 10 мл *аммония стандартного раствора (1 ppm NH<sub>4</sub>) Р*, 5 мл *воды Р* и 0,3 мл *калия тетрайодомеркурата щелочного раствора Р*. Пробирку закрывают.

Через 5 мин любая жёлтая окраска испытуемого раствора не должна быть интенсивнее окраски раствора сравнения.

### МЕТОД 2

Указанную в фармакопейной статье навеску испытуемого образца растирают в мелкий порошок, помещают в колбу с пробкой объёмом 25 мл и растворяют или суспензируют в 1 мл *воды Р*. Прибавляют 0,30 г *магния оксида тяжёлого Р*. Колбу немедленно закрывают, предварительно поместив под пробку полоску *серебряно-марганцевой бумаги Р* размером 5 мм<sup>2</sup> и обработанную несколькими каплями *воды Р*. Перемешивают, не допуская разбрызгивания жидкости, и выдерживают при температуре 40 °С в течение 30 мин.

Серая окраска *серебряно-марганцевой бумаги Р* над испытуемым раствором не должна быть интенсивнее окраски *серебряно-марганцевой бумаги Р* над раствором сравнения.

Готовят раствор сравнения одновременно и таким же образом, используя указанный в фармакопейной статье объём аммония стандартного раствора ( $1 \text{ ppm } NH_4$ ) Р, 1 мл воды Р, 0,30 г магния оксида тяжёлого Р и далее поступают, как с испытуемым раствором.

### МЕТОД 3

*Метод предназначен для определения аммония солей в присутствии щёлочноземельных и тяжёлых металлов.*

*Испытуемый раствор.* Навеску испытуемого образца, указанную в фармакопейной статье, растворяют в возможно меньшем количестве воды, прибавляют при охлаждении 2 мл натрия гидроксида раствора 10 % и 2 мл натрия карбоната раствора 10 %. Полученный раствор разводят водой до требуемой концентрации, взбалтывают и фильтруют. Для определения используют 10 мл полученного фильтрата.

*Раствор сравнения.* 10 мл аммония стандартного раствора ( $2 \text{ ppm } NH_4$ ).

К испытуемому раствору и раствору сравнения прибавляют по 0,15 мл калия тетрайодомеркурата щелочного раствора и перемешивают. Через 5 мин сравнивают окраску растворов.

Окраска испытуемого раствора не должна быть интенсивнее окраски раствора сравнения.

### МЕТОД 4

*Метод предназначен для определения аммония солей в присутствии не более 0,03 % примесей железа.*

*Испытуемый раствор.* К 10 мл раствора, приготовленного, как указано в фармакопейной статье, прибавляют две капли натрия гидроксида раствора 10 % и 3 мл калия-натрия тартрата раствора 20 % и перемешивают.

*Раствор сравнения.* К 10 мл аммония стандартного раствора (2 ppm NH<sub>4</sub>) прибавляют две капли натрия гидроксида раствора 10 % и 3 мл калия-натрия тартрата раствора 20 %.

К испытуемому раствору и раствору сравнения прибавляют по 0,15 мл калия тетрайодомеркурата щелочного раствора и перемешивают. Через 5 мин сравнивают окраску растворов.

Окраска испытуемого раствора не должна быть интенсивнее окраски раствора сравнения.